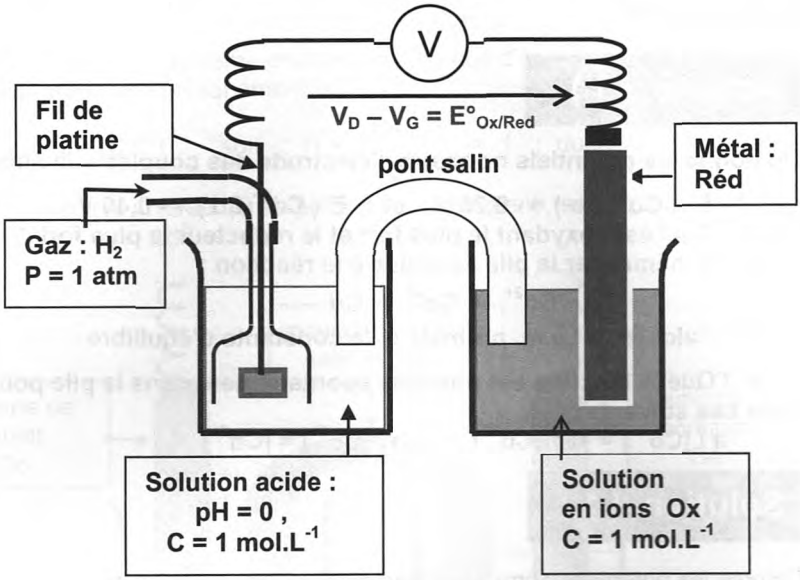
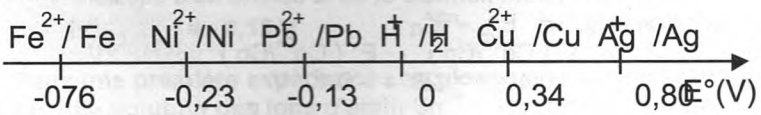


Pile correspondant à la définition du potentiel normal d'électrode du couple rédox Oxi/Redi

® Classification électrochimique des couples d'oxydoréduction .

On place dans un tableau les valeurs de tous les potentiels normaux d'électrode connus , rangés par ordre croissant (ou décroissant) .



De gauche à droite sur cet axe :

* les oxydants sont de plus en plus forts ;
* les réducteurs sont de plus en plus faibles .

® Règle générale à retenir

Il existe deux méthodes équivalentes pour prévoir quelle réaction peut se produire spontanément quand deux couples rédox sont mis en présence , dans des conditions données .

Première méthode : On compare la valeur de Π à celle de K .